

(11) Publication number:

03-131546

(43) Date of publication of application: 05.06.1991

(51)Int.CI.

C03C 8/14 C03C 8/02

CO3C 8/10 HO1C 7/00

(21)Application number: 02-170197

(71)Applicant: ASAHI GLASS CO LTD

(22)Date of filing:

29.06.1990

(72)Inventor: TANABE RYUICHI

NISHIHARA YOSHIYUKI

(30)Priority

Priority number: 01180564

Priority date: 14.07.1989

Priority country: JP

## (54) RESISTOR PASTE AND CERAMIC SUBSTRATE

## (57)Abstract:

PURPOSE: To make resistor paste capable of baking in a nonoxidizing atmosphere such as nitrogen and to obtain stable resistant value and resistance coefficient of temperature by using a mixture of a composition of glass powder and electroconductive powder blended with a specific metallic oxide as an inorganic component of resistor paste.

CONSTITUTION: Inorganic components of resistor paste are formed by blending a composition substantially comprising 20–70wt.% glass powder and 30–80wt.% SnO2 powder doped with Sn and/or Sb with 0.1–20wt.% based on total amounts of the composition of at least one or more metallic oxides selected from the following groups (a–I). (a) NiO+Ni2O3, (b)

MnO+MnO2+Mn2O3+Mn3O4, (c) Bi2O3, (d) CeO2+Ce2O3, (e) CuO+Cu2O, (f) MoO2+MoO3, (g) WO2+WO3, (h) CoO+Co2O3+Co3O4, (i) CrO+Cr2O3, (j) Sb2O3+Sb2O5, (k) In2O3 and (l) FeO+Fe2 O3.

## **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

## ⑩日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

#### 平3-131546 四 公 開 特 許 公 報 (A)

Slnt. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

個公開 平成3年(1991)6月5日

C 03 C 8/14 8/02 6570-4G 6570-4G

8/10 7/00 H 01 C

6570-4C 9058-5E

K

審査請求 未請求 請求項の数 4 (全10頁)

69発明の名称

抵抗体ペースト及びセラミツクス基板

頭 平2-170197 ②符

願 平2(1990)6月29日 22出

優先権主張

⑩平1(1989)7月14日國日本(JP)⑪特願 平1-180564

@発 明 者

辺 田

獞

神奈川県横浜市神奈川区栗田谷62

70発 明 者

原 西

芳 葢 神奈川県川崎市中原区下小田中159-12

勿出 顋 旭硝子株式会社 東京都千代田区丸の内2丁目1番2号

四代 理 弁理士 内田 明 外2名 人

1,発明の名称

抵抗体ペースト及びセラミックス基板

- 2,特許請求の範囲
  - 1)無機成分が重量%表示で実質的に、ガラス粉 末20~70とSn及び/又はSbをドープしたSnOz 粉末30~80からなる組成物に、該組成物の総 巤に対して、次の群から選ばれた少なくとも 1つ以上の金属酸化物を0.1~20添加してな る抵抗体ペースト。
    - (a) N10+N1:0:
    - (b) Mn0+Mn0,+Mn,0,+Mn,0,4
    - (c) Biz0.
    - (d) CeOz+CezOz
    - (e) Cu0+Cu20
    - (f) MoOs+MoOs
    - (g) WO . + WO .
    - (h) CoO+CozOz+CozO4
    - (1) CrO+Cr.O.

- (j) Sb<sub>2</sub>0,+Sb<sub>2</sub>0.
- (k) Ina0.
- (1) FeO+Fe, 0,
- 2)ガラス粉束が重量%表示で

SiO.

10 ~ 70

A120:

0~40

MgO+CaO+SrO+BaO

10 ~ 70

(MgO 0  $\sim$  40, CaO 0 $\sim$  40, SrO 0 $\sim$  60,

Ba0 0 ~ 60)

Liz0+Naz0+Kz0+Csz0 0~10

P 6 0

0 ~ 10

7.n0

0 ~ 20

ZrO:+TiO:

0 ~ 10

B . O .

5 ~ 40

Tas0.

0 ~ 60

№ 20 .

0 ~ 50

Ta.0.+Nb.0.

0 ~ 60

からなることを特徴とする第1項記載の抵抗

体ベースト。

3)無機成分が重量%表示で実質的に、ガラス粉

## 特開平3-131546 (2)

末20~70と Sno。及び/又は Sbを ドーブ した Sno。粉末30~80からなる組成物に、鉄、銅、ニッケル、マンガン、モリブデン、タングステン、ピスマス、セリウム、コバルト、クロム、アンチモン、インジウムからなる群から 選ばれた少なくとも 1 種以上の金属酸化物を上記組成物に対して 0.1 ~20添加してなる抵抗体ベースト。

4) 第1 項記載の抵抗体ペーストを使用して非酸化性雰囲気中で焼成されたセラミックス基板。

#### 3. 発明の詳細な説明

本発明は、セラミックス基板用の抵抗体ベーストに関するものである。

### 【従来の技術】

従来混成集積回路における抵抗はセラミックス基板上又は内部に銀 (Ag)又はAg- パラジウム (Pd)導体を形成し、その間に抵抗体ペーストを印刷し、空気等の酸化性雰囲気中で約 850~900 ℃で焼成し、形成されていた。その際に使

### [発明の解決しようとする課題]

本発明は、窒素等の非酸化性雰囲気中で焼成が可能で、抵抗値、抵抗値温度係数 (TCR) が安定的に得られる従来知られていなかった抵抗体ペースト及びセラミックス基板を新規に提供することを目的とするものである。

### [課題を解決するための手段]

本発明は、前述の問題点を解決すべくなされたものであり、無機成分が重量%表示で実質的に、ガラス粉末20~70とSn及び/又はSbをドープしたSn0.2粉末30~80からなる組成物に、該組成物の総量に対して、次の群から選ばれた少なくとも1つ以上の金属酸化物を0.1~20添加してなる抵抗体ベースト。

- (a) NiO+Ni.O.
- (b) Mn0+Mn0+Mn+0+Mn+0+
- (c) 8iz0:
- (d) CeO:+Ce:0:
- (e) Cu0+Cux0
- (f) MoO.+MoO.

用されていた抵抗体ベーストは主として RuO』と ガラスからなっていた。しかし最近ではマイグ レーション等の個類性の面から Ag又は Ag-Pd 導 体に代わり、網 (Cu)、導体が使用されるように なってきている。

しかし、Cu導体は窒素等の非酸化性雰囲気中で焼成しないと酸化されてしまうため、非酸化性雰囲気で還元されないRuO』は使用できない。

そこで最近、LaBeとガラス粉末、SnOaドープ 品とガラス粉末、珪化物とガラス粉末等が提案 されている。しかし、上記組合わせは抵抗値や 抵抗値温度係数 (TCR) が十分に安定して得られ ないという欠点がある。

- (g) WO:+WO:
- (h) CoO+CosOs+CosO4
- (i) Cr0+Cr.0.
- (j) Sb2O2+Sb2O8
- (k) In 202
- (1) FeO+Fe<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

無機成分が重量%を表示で実質的に、ガラス的 x 20~70と SnO 2及び/又は Sbを ドープした SnO 2 粉末 30~80からなる組成物に、鉄、銅、ニッケル、マンガン、モリブデン、タングステン、ピリウムがらなる群から選ばれた少とない。インジウムからな配針がを上記組成物に、チムとも1種以上の金属酸化物を上記組成物に、第1項記載の抵抗体ペーストを使用して非酸では、1項記載の抵抗体ペーストを使用して非酸を提供するものである。

以下本発明を詳細に説明する。

本発明の抵抗体ペーストは単層又は多層セラ ミックス基板に使用されるものであり、 焼成後

# 特開平3-131546 (3)

の固化したアルミナ基板等のセラミックス基板、あるいはセラミックス基板用のグリーンシート上に印刷等の方法により形成した後、窒素雰囲気中等の非酸化性雰囲気中で焼成されるものである。なお、%は特に記載しない限り、重量%を意味する。

本発明の抵抗体ペーストは、無機成分が実質的にガラス粉末20~70%、導電物質粉末30~80%とこのガラス粉末+導電物質粉末の総量に対して実質的に

- (a) NIO+Ni.O.
- (b) Mn0+Mn0 + Mn = 0 + Mn + 0 +
- (c) Bi . 0 .
- (d) CeOz+CezOz
- (a) CuO+Cu 0
- (f) MoO.+MoO.
- (g) WOs+WOs
- (h) CoO+Co2O2+Co2O.
- (1) CrO+Cr.O.
- (j) Sb201+Sb201

ている SnOz, Sb を通常 SbzO。の酸化物としてドープした SnOzが単独又は併用して使用できるが、その理由は、かかる物質は、導電率が高い、すなわち抵抗率が低い特性を有するため、導電物質とガラスとの複合体である本発明にかかる抵抗体の抵抗値を目標に合致させることが可能であるためである。

Sbを SnO.にドーブしたものは、ドーブしない SnO.に比較して抵抗値が低くなり、ドーブ量が多くなると抵抗値が高くなる。本発明にかかる抵抗が10 MΩ以下のものなら、上記ドーブ量は Sb.o.の酸化物換算で0~20%が適正な範囲であり望ましい範囲は0.1~15%、特に望ましい範囲は1~10%である。また本発明にかかる抵抗が10MΩ以上ならば上記ドーブ量はSb.o.の酸化物換算で20%以上のものも使用できる。

本発明にかかるガラスの粒度は、小さすぎると上記抵抗値が大きくなりすぎ好ましくなく、 大きすぎるとガラスが十分に満らすことができず、焼結層に空孔が大きくなり好ましくない。

- (k) In a 0 a
- (1) FeO+Fe.O.

の群から選ばれた少なくとも1つ以上の金属酸化物を 0.1~20%添加してなり、以下順次これらについて説明する。

ガラス粉末は、低温度(例えば 900℃以下)で十分に流動性を有し、焼成時に上記導電物質粉末を覆って十分に漏らし、かつ焼結するSiOェー8±0±ネガラスのものが好ましい。

かかるガラス粉末の含有量が20%より少ないと導電物質粉末を十分に濡らすことができないため、焼結層に空孔が多くなり、本発明の抵抗体へつ強度が弱くなり、又抵抗値の安定性が抵抗でするので好ましくなり、70%を超えると抵抗値でするので好ましてない。

本発明にかかるガラス粉末は上記範囲中25~ 65%の範囲が望ましい。

一方、導電物質粉末としては、通常市販され

平均粒径は $0.5 \sim 6 \mu$  m が必要な範囲であり、 望ましい範囲は  $1 \sim 5 \mu$  m である。

一方、本発明にかかる導電物質粉末の粒度は、小さすぎると抵抗値が大きくなりすぎ好ましくなく、大きすぎるとセラミックス基板上で不均一になり、抵抗値のバラツキが大きくなるので好ましくない。平均粒径は0.01~5 μ m の範囲が必要な範囲であり、望ましい範囲は0.05~3 μ m である。

本発明にかかるガラス粉末は、無機成分が実質的に

Si0:  $10 \sim 70\%$ A1:0:  $0 \sim 40\%$ 

MgO+CaO+SrO+BaO 10 ~ 70%

(MgO 0 ~ 40%, CaO 0~ 40%, SrO 0~ 60%.

Ba0 0 ~ 60% )

LI:0+Na:0+K:0+Gs:0 0 ~ 10%

Pb0 0 ~ 10%

Zn0 0 ~ 20%

 $Z_{\Gamma}O_{z} + TiO_{z}$   $O \sim 10\%$ 

## 特開平3-131546(4)

B.0.  $5 \sim 40\%$ Ta.0.  $0 \sim 60\%$ Nb.0.  $0 \sim 50\%$ 

Ta.0.+Nb.0. 0 ~ 60%

からなり、順次これらについて説明する。

かかる組成において、SiO。はガラスのネットワークフォーマーであり、10%より少ないと、軟化点が低くなりすぎ耐熱性が低下し、再焼成時に変形を生じやすくなるので好ましくない。一方、SiO。が70%より多いと、軟化点が高くなり過ぎ、焼成時にガラスの流動が悪くなり、導電物質粉末を覆って濡らすことができず焼結層の空孔が多くなりすぎ、抵抗の安定性が悪くなるので適当でない。望ましくは、15~60%の範囲である。

A1.0。は必須ではないが、添加することにより、耐湿性の向上に効果がある。40%を超えるとガラスの軟化温度が高くなり、焼結性が悪くなり適当でない。望ましくは35%以下である。

NgO+CaO+SrO+BaO はガラス粉末製造時の溶解

Pb0 は必須ではないが、ガラスのフラックス成分としての効果があり、又抵抗値が高くする作用がある。10%を超えると抵抗値が不安定になり適当でない。望ましくは5%以下である。

Zn0 は必須ではないが、ガラスの溶解性の改 善のために 20% まで含有することが可能であり、15%以下が設ましい範囲である。

Zr0.+Ti0. は必須ではないが、添加することにより、抵抗体の耐湿信頼性を向上さすことができる。添加量は10%が可能であるが、望ましくは7%以下である。

B\*0・はフラックス成分として用いるが、 5 % より少ないと軟化点が高くなり、焼結不足となり焼結層に空孔が多くなりすぎる。また40%を超えるとガラスの耐水性が低下し適当でない。 望ましくは、 7 ~ 3 8 % の範囲である。

Ta,0,,Nb,0, は必須成分ではないが、抵抗値 と抵抗値温度係数 (TCR) の調整のために使用する。

TazOs, NbzOs を導入することにより、抵抗値

性を向上さすため及び熱能限係数を網整する目的で添加する。10%より少ないと、上記の溶解性が十分に向上しないと共にガラス製造時に失透を生じやすく、70%を超えると、熱膨張係数が大きくなりすぎ、いずれも適当でない。望ましくは15~65%の範囲である。

また、上記 kg0+Ca0+Sr0+Ba0 の内の kg0. Ca0 はそれぞれ 40% 以上であると熱膨張係数が大きくなりすぎ不適当である。 諡ましい範囲は  $0\sim35\%$  である。上記 kg0+Ca0+Sr0+Ba0 の内の Sr0. Ba0 はそれぞれ 60% 以上であると熱膨張係数が大きくなりすぎ不適当である。 望ましい範囲は  $0\sim55\%$  である。

Li\*O+Na\*O+K\*O+Cs\*Oは必須ではないが、添加することにより、ガラスの溶解性の向上を図ることができる。10%を超えると、熱膨張係数が大きくなりすぎ、基板とのマッチングが懸くなり、焼成後厚膜にクラックが入る可能性が大となり、適当でない。望ましくは 8%以下である。

を高い方向へ動かすことができ、更にTCRを 正の方向へ動かす効果がある。 その量は、 目標 抵抗値に合致するように決める。

但し、TaiO。は60%、NbiO。は50%を超えると、ガラス化が困難となる。

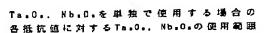
Ta,O..Nb,O..Ta,O.+Nb,O. の必要な範囲、望ましい範囲については、それぞれ第1図、第2図、第3図に示す。

第1図はTax0。を単独(Nbx0。=0)で使用する場合のTax0。の量の抵抗値に対する必要な範囲と望ましい範囲を示す説明図。

第2図はNb.0。を単独(Ta.C.=0)で使用する場合のNb.O。の量の抵抗値に対する必要な範囲と望ましい範囲を示す説明図。

第3図はTa.0.+Nb.0。の量の抵抗値に対する必要な範囲と望ましい範囲を示す説明図。

更に第1~3図の主な点を以下にまとめる。



	Ta:0. (# ( Nb.0		Nb <sub>=</sub> 0 <sub>=</sub> (重量%) ( Ta <sub>=</sub> 0 <sub>=</sub> =0 )								
抵抗値 (Ω/口)	必要な 範囲	望ましい範囲	必要な 範囲	望ましい							
10 K	0~18	0~ 9	0~12	0~ 6							
100 K	0~46	0~30	0~34	0~20							
1 M	0~60	0~ 50	0~ 50	0~45							
10 M	0~ 50	15~ 50	0~ 50	10~45							
100 M	0~60	-	0~ 50								

Ta<sub>2</sub>O<sub>4</sub>, Nb<sub>2</sub>O<sub>6</sub>を並用する場合の各抵抗値 に対するTa<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, Nb<sub>2</sub>O<sub>6</sub>の使用範囲

低抗値	Ta = 0 s t E 建)	
(a / a)	必要な範囲	望ましい範囲
10 K	0~18	0~ 9
100 K	0~46	0~30
1 M	0~ 60	0~50
10 M	0~60	10~ 50
100 M	0~60	

による。

一方、前記金属酸化物は、抵抗値の調整、抵抗値温度係数(TCR)の調整及びレーザートリミング性の改良のために添加し、前記提示した酸化物の群の中で少なくとも1つの酸化物が添加されればよい。例えば、Mn0が 0.1~20% 添加されるのみでも良い。

FeO.Fe.O. は抵抗値を上げ、TCR を負の方向へ動かす。CuO.Cu.Oは抵抗値を上げ、TCR を負の方向へ動かす。N1O.N1.O. は抵抗値を下げ、TCR を負の方向へ動かす。MnO.MnO.MnO.MnO.Mn.O. Mn.O. Mn

特開平3-131546(5)

ガラス組成率の量は、目標抵抗、抵抗値温度係数(TCR)、レーザートリミング性に合致させる機を含有する。

以上記載した望ましい範囲についてまとめる と以下の通りとなる。

> Si0:  $15 \sim 60\%$ A1:0:  $0 \sim 35\%$

> MgO+CaO+SrO+BaO 15~ 65%

(MgO 0 ~ 35, CaO 0~ 35, SrO 0~ 55, BaO 0 ~ 55)

LizO+NazO+KaO+CszO O  $\sim$  8%

PbO O  $\sim$  5%

ZnO O  $\sim$  15%

ZrOz+TiOz O  $\sim$  7%

BzOz TazOs O  $\sim$  50%

NbzOs O  $\sim$  45%

TazOz+NbzOz O  $\sim$  50%

である。なお、Ta<sub>1</sub>0<sub>4</sub>.Nb<sub>2</sub>0<sub>4</sub> 、Ta<sub>2</sub>0<sub>4</sub>+Nb<sub>2</sub>0<sub>5</sub> の 各抵抗値に対する望ましい範囲は、第1~5 図

の方向へ動かす。Cr0.Cr ≥ 0 。は抵抗値を上げ、 TCR を正の方向へ動かす。

**更に抵抗値の調整のためにレーザートリミン** グを行なう際のカット性を向上さすことができ る。前記金属酸化物酸はの添加量は目標抵抗、 抵抗値温度係数 (TCR) レーザートリミング性に 合致させる量を添加するが、その量は上記ガラ ス粉末と導電物質粉末の総置に対して0.1 %よ り少ないと効果がなく、20%を超えると高温放 置試験による抵抗値ドリフトが大きくなり、好 ましくない。望ましくは0.2~18%の範囲であ る。上記金属酸化物の中で、抵抗値TCRを調 整し抵抗値のドリフトを安定させる効果の点 で望ましいものはNiO、MnO、MnO。, Mn。O。, Mn。O。, Bi a O a . Ce O a であり、この中で特に望ましい範囲 はNIO, MnO であって、これらを単独または並用 して使用できる。尚、上記添加される金属酸化 物は、上記例示されたNiO, MnO 等を主成分とす るが、場合によってはその金属にかかる別のタ イブの金属酸化物を含有していることもある。

## 特開平3-131546(6)

即ち、鉄、飼、ニッケル、マンガン、モリブデン、タングステン、ビスマス、セリウム、コパルト、クロム、アンチモン、インジウム、これらの金属の酸化物を含有していても使用できる。

本発明の抵抗体ペーストの組成物は、各粉末が上記割合に混合されているものであり、以下本発明の抵抗体ペーストの作製方法とそれを使用した厚膜回路の製造の一例について説明する。

上記本発明の抵抗体ペーストの組成物に有機 バインダー、溶剤からなる有機ピピクルで潤からなる有機ピピクの有機の し、混合しては、エチルセルは重合しては、エチルとしては、カ剤としては、カ剤としてアールは カーメチルスチレン樹脂、カ剤としてアート・プチルカルピトール・2,2,4・トリメチトン ナルジオール・1,3・モノイソプチレートル エチレングリコールジーロープチルエーテルジ

気等の非酸化性雰囲気中で 800~1000℃程度、 数分~数時間で一括焼成、多層基板を作成す る。

なお、本発明の抵抗体ベーストには、 養色のために上記金属酸化物以外の金属酸化物、耐熱性無機顔料等の奢色顔料を 0 ~ 5 %添加することができる。

また、ガラス製造時、清澄剤、溶融促進剤と して硝酸塩、亜ヒ酸、硫酸塩、フッ化物、塩化 物等を 0 ~ 5 %添加してすることができる。

## 実 施 例

本発明にかかるガラス粉末の各原料を酸化物 換算で表~1 に示す割合で調合し、これを白金 ルツボに入れ、1350~1500℃で2~3 時間撹拌 しつつ加熱撹拌した。次いでこれを水砕又はフ レーク状とし、更に粉砕装置により平均粒径 0.5~6 μmになるように粉砕し、ガラス粉末 を製造した。次いで導電物質としてSn<sub>x</sub>O<sub>x</sub> 及び / Sbを Sb<sub>x</sub>O<sub>x</sub> の酸化物換算で 5 % ドーブした Sn<sub>x</sub>O<sub>x</sub> 粉末を平均粒径0.01~5 μmになるよう が通常使用できる。 さらに分散剤として界面活 性剤を添加してもよい。

多層セラミックス基板一括焼成の場合は、上記 Cuペーストと本発明の抵抗体ペーストを印刷したセラミックス基板用等のセラミックスのグリーンシートを熱圧着後積層し、上記窓条雰囲

に調整した。次に表-2に示す金属酸化物を教-1のサンプル番号に対応して表-1の粒径で準備した。次いでこれらのガラス粉末と該導電物質粉末と該金属酸化物を表-1、表-2に記載の割合で混合し、本発明の抵抗体ペーストにかかる組成物を得た。

次いでこれらに有機パインダーとしてエチルセルロース溶剤としてαーテルピテオールからなる有機ピヒクルを添加し、混練し、粘度が30×10<sup>4</sup>cpsのペーストを作成した。次いで固化したアルミナ基板上に本発明にかかる抵抗の電極としてCuペーストを所定の回路にスクリーン印刷、乾燥、酸発濃度20ppm以下の窒素雰囲気中900℃、10分で焼成した。

次いで、抵抗所定個所に上記抵抗体ベーストを 200メッシュスクリーンでスクリーン印刷し、乾燥し、酸素濃度 20ppm 以下の窒素雰囲気中 900℃、10分で焼成した。焼成膜厚は約15μmであった。

このようにしてセラミックス基板上に回路を

# 特別平3-131546 (ア)

作成した。この回路について、抵抗値、抵抗温度係数 (TCR)、高温放置による抵抗値ドリフトを測定した。これらの結果を表一1 に記載した。表一1 から明らかなように本発明にかかる抵抗体ペーストは抵抗特定に優れ、厚膜回路用抵抗体ペーストとして、十分使用できる特性を有することが認められる。

比較例として本発明にかかる抵抗体ペースト 以外のものについても同様の評価を行なったので表 - 3 に記載した。

なお、各特性の測定方法は次の通りであり、

i)抵抗値及び抵抗値温度係数(TCR)

25℃、-55℃、+ 125℃の抵抗値(R.s., R.s.s.

Riss)の測定を恒温槽中で抵抗計により測

定し、次の式により算出した。

Cold TCR = 
$$\frac{R_{zs} - R_{-ss}}{R_{zs} \times (25 - (-55))} \times 10^{\circ} (ppm/^{\circ}C)$$

Hot TCR = 
$$\frac{R_{126} - R_{22}}{R_{22} \times (125-25)} \times 10^{6} (ppm/C)$$

li)高温装置による抵抗値ドリフト

150 ℃の恒温槽中で 100時間放置し、次の式により算出した。

上式において

Ricon=100 時間後の抵抗値

Ro=抵抗の初期値

							<b>2</b> 7	- 1																
		4.7									夹		1	ŧ.		694								
	+	ンプル番号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	15	17	18	19	20	15	22
	Т	S10.	30	10	25	20	60	20	30	20	12	35	50	30	22	23	12	15	15	20	17	12	15	17
	1	AlaO.	10	18	0	5	0	0	e	0	1	14	3	0	16	8	7	12	10	10	4	0	18	13
#		MgO	1	0	0	0	5	0	C	0	0.5	l I	25	Z	32	0	0	0	20	5	0	30	2	0
		CaO	5	0	0	3	5	0	5	20	0.5	3	3	15	0	40	0	Q	2	1	10	0	30	0
13	1	Sr0	12	0	20	30	20	10	5	19	58	14	0	30	0	0	58	45	5	, 2	20	0.	0	40
	1	Ba0	12	10	40	12	0	0	15	0	0.2	14	0.5	6	15	12	0.5	15	10	18.5	8	19	10 0	20
ス		Li <sub>2</sub> O	0	1	0	0	D	0	0	l l	0.5	5	6	0	1	0		0	0	5 3	0	8	ő	١
١.,		Ma₃O	0	2	1	0	0	0	0	2	0.5	1	]	0	0	0	2 5	[ "	ľ	3	10	١	ا ہ	ő
担		K∗0	0	1 1	0	0	0	0	0	5	0.5	3	0	0	0	Ö	۱ :	ò	10	; ;	0 1	0	0	n
成	ı	Ce₃O Pb0	0	,	1 5	0	0	0	0		0.5	0	ő	Ĭ	2	ľ	i o	. 0	5	10	8	0	١ŏ	2
l tex	ı	ZrO	0	15	0	5	0	0	0	۱۵	"."	0	ő	0	i	2	3	2	0	1	10	2	Ö	0
Î		ZrO <sub>e</sub>	0	2	١٠	3	0	0	0	ů	0.5	0	ľ	Ď	2	0	1	1	5	ī	2	8	10	0
强		TIO	2	0	ا ا	2	0	ă	١٠	ŏ	0.5	ŏ	lõ	0	i	2	1	0	5	ı	2	0	0	0
26		B.O.	28	40	B	20	10	20	15	30	8	9	10	15	8	8	8	9	10	20	9	20	10	5
13		To,C.	0	o	ا ا	0	G	50	0	0.5	0.8	0.5	1.5	2	0	1	0.5	0	3	1	0	0	3	0
	ı.	Nb <sub>a</sub> C <sub>a</sub>	0	o	0	0	a	0	30	0.5	14.5	0.5	1	0	0	1	0	0	0	1.5	0	1	2	0
	#	ラス粉末	50	40	70	20	45	40	50	30	38	45	38	47	45	52	32	35	50	40	45	41	40	37
構	127	SnO.	50	60	0	80	0	40	50	70	62	a	62	53	55	48	68	65	50	60	55	59	60	53
成	物	SbF-7SnO.	0	0	30	0	55	20	0	0	0	55	0	0	0	0	0	0	0	0	0	٥	0	0
平		ガラス粉末	0.5	1.0	3. 0	1.0	5. 0	1.0	1.0	2.5	1.5	2.5	2.0	2.3	2.0	4.0	4. 5	3. 5	2. 5	2.8	1.5	0.8	1.0	1.5
均应	H	導電物質粉末	0.1	0.2	0.01	1.0	1.0	2.0	0. 5	5.0	0.05	2. 2	2.0	2.0	2.5	2.5	3.0	3.5	4.0	3.5	3. D	2.5	3.0	3. 5
猛		金属酸化物粉末	0. 2	0.5	1.0	1.5	0.01	0.1	2. 0	5. 0	1.0	1.5	1.0	0.6	0.3	1.0	1.5	1.7	2.0	1.0	0.05	0.7	1.5	1.0
持		抗值 lot TCR	700X - 50	20K - 80	60M + 20	2X -150	150K - 80	1.5M + 50	90M +120	5K +100	150K -160	200% + 50	10%	500X +100	320X - 80	950X - 70	8K + 50	8K + 90	850K - 50	25K + 50	200K + 80	22K - 90	35K - 50	10X + 60
性	C	Sold TCR 抗硫アワト	- 80 -0.2	-100 +0.8	+ 30 +1.0	-200 +0.8	-100 -0. 2	+ 80 -0.8	+150 +0.2	+ 80 +0.8	-200 -0.7	+ 30 +0.7	+ 50 +0.2	+ 80 +0.1	- 90 -0.4	- 50 -1.0	+ 60 -0.9	+100 +0.2	- 80 1.0-	+ 70 -0.8	+ 80 -1.0	- 70 -0.7	- 60 -0.5	+ 50 +0.6

<sup>\*</sup>金属酸化物は凌ー2に復示、単位は重量%



		ſ					•				爽		\$	ă		91									
ſ	サンプル番号		23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45
П	SIO.		22	20	12	15	12	15	12.5	30	20	50	32	30	20	30	23	20	20	23	21	30	12.5	12	15
1 1	Al .O.		3	5	1.5	3	0	8	0.5	0	0	0	0	0	8	0	0	0	0	0	0	0	0.5	0	8
#	MgO		0	8	10	8	12	5	0	5	1	0	7	5	6	5	3	8	6	6	3	5	0	12	5
	CaO		0	6	10	2	4	5	0	01	5	8	10	10	2	12	7	7	5	6	7	10	0	1	5
🤊	Sr0	- 1	50	6	10	10	0	8	16	10	10	12	10	28	25	8	19	30	35	27	20	10	16	0	8
1 1	8aO		0.5	17	0.5	81	8	19	10	20	0.5	5	20	2	5	20	1.3	19	19	6	4	20	10	8	19
コー	Li <sub>0</sub> 0		0	1	2	0	0	0	0	٥	0	0	٥	0	0	٥	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	NasO		0	1	3	2	0	0.5	0	0	0	2	o e	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0.5
榧	K∎O		ŋ	1	1	î.	0	0.5	0	٥	0	1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0.5
	CsaO		0	1	0	2	0 (	0	0	0	0	5	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
成	P60		5	2	0	2	0	0	0	0	D	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	ZnO		0	20	5	5	L	1	0	0	0	ı	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	1
童	ZrO <sub>s</sub>		5	2	0	1.5	0	0	0	0	0	1	0	0	0	0	0	0	0	0	Q	0	6	0	0
量	TiO.		5	3	0	2.5	0	0	Ð	0	0	1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
26	B.O.		9.5	8	40	12	8	8	8	25	18	14	21	25	19	25	16	18	15	10	10	25	8	12	8
	Ta <sub>z</sub> O <sub>c</sub>	Ì	0	1	3	15	55	0	18	0	0.5	0	0	0	15	0	30. 7	0	0	22	35	0	18	55	0
1 1	Nb <sub>e</sub> O <sub>e</sub>		0	0	2	1	0	30	35	٥	45	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	•	35	0	30
.:	ガラス粉	末	47	35	45	40	38	38	47	45	32	50	41	40	37	47	35	70	40	30	50	47	47	32	50
押	<b>海軍 SnO</b> 。		53	0	55	60	62	0	0	0	0	O	0	0	0	0	0	0	30	50	20	13	40	30	28
成	物質 SbF-7:	inO.	0	65	0	0	0	62	53	55	68	60	59	60	63	53	65	30	30	20	30	40	13	38	22
Г	ガラス粉末		2.0	2.5	3.0	3.5	2.0	2. 0	2.5	3. 5	4.0	4.5	5. 0	1.5	0. 5	1.0	0.8	4.0	5.0	5.0	1.5	0.5	5	2	1
平均值	<b>導電物質</b>	末	4.0	3.2	2. 5	2. 0	1.5	2. 5	1.5	2.0	2. 8	3.0	0. 5	1.0	0.7	0.8	0.5	1.0	4.0	0.1	1.5	0.5	5	2	I
拉置	t	物	1.2	3.0	2.0	1.5	0.7	1. 5	5.0	4.5	1.0	0.5	1. 5	2.5	3. 5	4.0	0.05	0.01	1.0	2.0	1.5	0,5	5	2	1
14	抵抗值		300K	6K	350K	150K	1.64	900K	8514	200K	6¥	300K	15K	l2K	8 X	150K	700K	85M	25K	350K	27M	130K	6074	800K	10 M
	Hot TCR	ļ	-120	- 50	- 80	+ 50	-120	+100	- 50	+ 80	-150	+ 60	+ 50	+ 80	+ 40	+ 50	- 50	- 80	- 50 - 60	-100 - 90	+ 50	+ 70	+150 +180	+200 +150	+100
_	Cold TCR		-100	~ 80	+100	+ 60	-100	+ 90	- 70	+ 80	-140 +0.7	+ 50 +0.2	+ 40	+ 90	+ 3D	+ 60	- 30 i -0.1	* 70 *0.1	-0.2	+0.3	+0.1	-0.1	-0.8	+1.0	-0.2
性	抵抗值的小	1	-0.9	+1.0	-0.9	-0. 2	+0.5	+0. 2	-0.8	-v. r	10.7	70.2	70.9	-0.3	10.3	9.2	L ". L		J						

<sup>\*</sup>金属酸化物は表 - 2に提示、単位は重量%

表 — 2

										英		\$	ŧ		<b>G</b> NJ								
	サンプル番号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22
	NiO	0.6	0	0	18	0	0	0	2	10	0	0	0	0	0	0	0	O-	0	0	0	0	0
	Mn0	0	0	1	0	0	0	5	0	0	18	0	0	0	0	0	0	0:	0	0	0	0	0
	MnO <sub>a</sub>	0	0	0.5	0	0	0	0	0	0	0	8	17	0	0	0	0	0	O	0	0	0	0
	Mn <sub>z</sub> O <sub>z</sub>	0	0	5	0	0	0	0	0	D	0	Ð	0	1	18	0	0	0	C	0 1	0	0	0
添	Mn.O.	0	0	2	0	0	0	0	0	D	0	0	0	0	0	8	18	0	0	0	0	0	0
	BisOs	0	1	0	0	0	0	0	10	0	0	0	0	0	0	0	0	1	0	0	0	٥	0
tha	CeO₂	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	٥	0	0	1	15	0	0	0
	Fe0	0	0.5	1	0	0	0	1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	15	0	0
物	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	0	0.1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	15	0
	CuO	0	0	2	0	0	0	0	0	D	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	5
質	C⊓*0	0	0	0.1	0	0	0	C	0	0	0	0	0	0	٥	٥	0	0	0	0	0	0	0
	Ni <sub>*</sub> O <sub>*</sub>	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	٥	0	0	0	0	0	0	0
	KoO₂	0	2	0	0	0	0	, 2	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
112	MoO <sub>a</sub>	0	2	G	0 1	0	0	2	0	0	0	0	0	0	0	0 .	0	0	0	0	0	0	0
盡	WO.	0	0	0	0,	2	0	2	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
%	WD <sub>a</sub>	0	0	0	0,	2	0	5	0	0	0	0	0	0	0	0	٥	0	0	0	0	0	0
_	Ce <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	0	0	0	0	5	G	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	Ca0	0	0	0	0	0	2	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0 1
	Co.O.	0	0	0	0	0	1	0	0	O	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	Co <sub>1</sub> O <sub>4</sub>	0	0	0	0	0	1	O.	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	Cr0	0	0	0	0	0	0.5	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	CraOa	0	٥	0	0	0	0.1	C	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
1	In <sub>*</sub> O <sub>*</sub>	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	Sp*0*	0	0	0	0	0	0	O	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	Sb <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	0	0	0	0	0	0	Q	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0



表ー2の統合

							-			夹		f	<b>5</b>		91									
	サンブル番号	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	38	37	38	39	40	41	42	43	44	45
	NIO	D	0	1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	a	0	0	0	0	0	0	0.1	3	1
	Hn0	0	0	0	0	1	0	Û	0	0	0	0	0	¢	0	0	0	0	0	0	0	0.1	0.5	5
Į.	Mn0a	0	0	0.5	0	0	0	C	0	0	a	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0.1	0.5	0.1
1	Mn <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	0	0	0	1	0	0	C	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	٥	αı	0.5	1.0
滤	MrasO4	0	O	0	0	0	0	0	0	0	0	O	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0.1	0.5	0.1
	Bi.O.	0	0	0	0	0	Ö	0	0	0	0	0	0	0	0 :	0	0	0	0	0	0	0.1	0.5	0.1
m	CeO,	0	0	0	0	0	0	0	٥	0	0	0	0	0	0	0	0	0	OF	0	0	0.1	0.5	0.1
	Fe0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	a	0	Ð	0	0	0	0	0	0	0	0	0.1	0.5	0.1
<b>4</b> 5	Fe <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	0	٥	¢	٥	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0.1	0.5	0.1
	Cu0	17	0	0	0	0	0	Ð	٥	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0.1	0.5	0.1
Ħ	Cu=0	0	16	0	C	0	0	0	0	0	8	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0.1	0.5	0.1
1	NI »O«	0	0	2	15	0	0	٥	٥	0	0	0	0	C	0	0	0	0	0	0	0	0.1	0.5	0.1
	MoOz	0	0	0	Û	16	0	٥	٥	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0.1	0.5	0.1
Ш	NoO.	0	0	0	0	0	16	0	0	0	0	0	0	G.	0	0	0	0	0	0		0.1	0.5	0.1
舡	19O <sub>2</sub>	0	0	0	0	a	0	18	٥	0	0	0	0	0	6	0	0	0	٥	0		0.1	0.5	0.1
25	110,	0	0	a	0	0	0	0	18	0	0	0	0	0	0	0	0	0	١	0		0.1	0.5	0.1
	Ce <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	0	0	0	0	0	0	0	0	18	0	0	0	0	0	0	٥	٥	0	١	٥	0.1	0.5	0.1
	C00	0	0	٥	0	0	0	0	10	0	16	0	0	0	0	0	0	a	0	0	٥	0.1	0.5	0.1
Į.	Co z O s	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	16	0 18	0	0	0	0	ő		0	٥	0.1	0.5	0.1
	Co.D.	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	٥	10	15	Ü		0	0	0	0	0	0. 1	0.5	0.1
	CrO	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	٥	0	13	وا	١	0	0	0	0	a	0. 1	0.5	0.1
1	Cr2O.	0	0	0	0	0	0	0		0	١،	٥		0	"	٥	0	2	15	0	ŏ	0. 1	0.5	0.1
	In <sub>2</sub> D <sub>2</sub>	0	0	0	0	0	0	I -	0	0	٥	٥	ٔ ا	0	ة ا	5	ľ	٥	0	16	0	0.1	0.5	0.1
	Sb <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	0	0	0	0	0	0	0	١	0	٥	٥		0	١،	ا ا	0.1	0		0	18	0. 1	0.5	0.1
1	Sb:0.	0	0	0	0	0	- 0	<u> </u>				Ľ	<u> </u>		L		<u> </u>	L	L					

					ſ	比	較	例
	サ	ンフ	ال	多号		1	2	3
		Sic	,			30	30	10
		Al.	0.			10	0	18
75	i	MgO				0	10	0
		CaO				15	5	0
5		Sr0				20	5	0
		Bat			1	0	15	10
ス		LL.	0			0	0	1
		Naz	0			0	0	2
組		K z O				0	0	1
		Cs .	0			a	0	1
成		PbO				0	0	0
		ZnO				5	0	15
Œ		Z r 0				0	0	2
<u>si</u>		TiO	2			0	0	0
%	ŀ	B . 0				20	35	40
	l	To a	0 .			0	0	0
		Nb a	0.			0	0	0
桐	ガ	,	ス	<b>₹</b> )}	宋	10	50	4.0
169	湖	TT.	Sn	0.		9 0	50	5.0
	<b>?</b> 70	Ħ	Sb	F-78	nO z	0	0	0
成		金』	数	化物		0	0	0
玊		# :	ナス	粉末		2 _ Q	1.0	1.0
平均位置	KE 1	UP T	1 物	質粉	末	0.1	0.5	0.2
12 1	*	金			物末	-	-	_
特		抗值				2 K	3 H	3 O K
		lot	TC			-2000	-1500	-1000
**	1 472	old	TC			-2200	-1400	-1100
生	12	37L B	直ドリ	<i>,</i> ,		1 4 190	<u>_</u>	

## [発明の効果]

本発明の抵抗体ペーストは、窒素雰囲気等の 非酸化性雰囲気中で焼成が可能で、安定した信 頼住の高い抵抗をセラミックス基板上に形成可 能であり、特に高温放復による抵抗値ドリフト 特性に優れているという効果も認められる。

## 4 , 図面の簡単な説明

第1図:Ta.O。を単独(Nb.O. ≠0)で使用する 場合のTa.O。の量の抵抗値に対する必要な範囲 と望ましい範囲を示す説明図。

第2図:Nb.0。を単独 (Ta.20 = 20) で使用する場合のNb.20。の量の抵抗値に対する必要な範囲と望ましい範囲を示す説明図。

第3図:Ta₂0,+Nb,0。の蚤の抵抗値に対する必要な範囲と望ましい範囲を示す説明図。

代題人 内 田 明 代別人 萩 原 克 中 代別人 安 西 第 夫

第 2 図

